PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2003-321532

(43)Date of publication of application: 14.11.2003

(51)Int.CI.

CO8G 59/62 H01L 23/29

H01L 23/31

(21)Application number : 2002-113651

(71)Applicant: HITACHI CHEM CO LTD

(22)Date of filing:

16.04.2002

(72)Inventor: IKEZAWA RYOICHI

AKIMOTO TAKAYUKI TAKAHASHI YOSHIHIRO

KATAYOSE MITSUO

(30)Priority

Priority number : 2002051643

Priority date : 27.02.2002

Priority country: JP

(54) EPOXY RESIN MOLDING MATERIAL FOR SEALING AND ELECTRONIC PART **APPARATUS**

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide an epoxy resin material for sealing not containing a halogen and antimony, having good flame retardance without lowering reliability of moldability, reflow resistance, moisture resistance and high-temperature leaving characteristics, etc., and an electronic part apparatus equipped with an element sealed thereby.

SOLUTION: The epoxy resin molding material for sealing comprises (A) an epoxy resin, (B) a curing agent and (C) a complex metal hydroxide as essential components and has ≤200 kPa shearing mold release force within 10 shots. The electronic part apparatus is equipped with the element sealed by the epoxy resin molding material for sealing.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

24.01.2003

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than

the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision

of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's

decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2003-321532 (P2003-321532A)

(43)公開日 平成15年11月14日(2003.11.14)

審査請求 有 請求項の数17 OL (全 15 頁)

弁理士 三好 秀和 (外7名)

(21)出願番号 特願2002-113651(P2002-113651) (71)出願人 000004455 日立化成工業株式会社 (22)出願日 平成14年4月16日(2002.4.16) 東京都新宿区西新宿2丁目1番1号 (72)発明者 池澤 良一 (31)優先権主張番号 特願2002-51643(P2002-51643) 茨城県つくば市和台48 日立化成工業株式 (32)優先日 平成14年2月27日(2002.2.27) 会社総合研究所内 (33)優先権主張国 日本(JP) (72)発明者 秋元 孝幸 茨城県つくば市和台48 日立化成工業株式 会社総合研究所内

(74)代理人 100083806

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 封止用エポキシ樹脂成形材料及び電子部品装置

(57)【要約】

【課題】 ノンハロゲンかつノンアンチモンで、成形性、耐リフロー性、耐湿性、及び高温放置特性等の信頼性を低下させずに難燃性が良好な封止用エポキシ樹脂材料、及びこれにより封止した素子を備えた電子部品装置を提供する。

【解決手段】 (A) エポキシ樹脂、(B) 硬化剤、(C) 複合金属水酸化物を必須成分とし、せん断離型力が10ショット以内に200KPa以下となる封止用エポキシ樹脂成形材料、及びこの封止用エポキシ樹脂成形材料により封止された素子を備えた電子部品装置。

【特許請求の範囲】

(A) エポキシ樹脂、(B) 硬化剤、 【請求項1】

(C) 複合金属水酸化物を必須成分とし、せん断離型力 が10ショット以内に200KPa以下となる封止用エ ポキシ樹脂成形材料。

1

 $p(M^1aOb) \cdot q(M^2cOd) \cdot r(M^3cOd) \cdot mH_2O$

(ここで、M1、M2及びM3は互いに異なる金属元素を 示し、a、b、c、d、p、q及びmは正の数、rは0又は 正の数を示す。)

【請求項4】 組成式(I)中のM¹とM²が同一となら ないようにM¹が第3周期の金属元素、IIA族のアルカ リ土類金属元素、IVB族、IIB族、VIII族、IB族、II IA族及びIVA族に属する金属元素から選ばれ、M2がII IB~IIB族の遷移金属元素から選ばれる請求項3に記 載の封止用エポキシ樹脂成形材料。

【請求項5】 組成式(I)中のM¹とM²が同一となら ないようにM¹がマグネシウム、カルシウム、アルミニ ウム、スズ、チタン、鉄、コバルト、ニッケル、銅及び 亜鉛から選ばれ、M²が鉄、コバルト、ニッケル、銅及 び亜鉛から選ばれる請求項4に記載の封止用エポキシ樹 20 脂成形材料。

【請求項6】 組成式(I)中のM¹がマグネシウム で、M²が亜鉛又はニッケルである請求項5に記載の封 止用エポキシ樹脂成形材料。

【請求項7】 組成式(I)中、r=0で、p及びqの モル比p/qが99/1~50/50である請求項3~ 6のいずれかに記載の封止用エポキシ樹脂成形材料。

(E) 硬化促進剤をさらに含有する請求 【請求項8】 項1~7のいずれかに記載の封止用エポキシ樹脂成形材 料。

【請求項9】 (E)硬化促進剤が第三ホスフィン化合 物とキノン化合物の付加物である請求項8に記載の封止 用エポキシ樹脂成形材料。

(E) 硬化促進剤が第三ホスフィン化 【請求項10】 合物とp-ベンゾキノンとの付加物である請求項9に記 載の封止用エポキシ樹脂成形材料。

【請求項11】 (E)硬化促進剤が下記一般式(II) で示される第三ホスフィン化合物とp-ベンゾキノンと の付加物である請求項9又は請求項10に記載の封止用 エポキシ樹脂成形材料。

【化1】

(式中Rは水素又は炭素数1~4のアルキル基を示し、 mが2又は3の場合、Rは互いに同一でも異なっていて もよい。)

(E)硬化促進剤がトリス(4-メチ 【請求項12】 ルフェニル) ホスフィンと p-ベンゾキノンとの付加物

(D) 無機充填剤をさらに含有する請求 【請求項2】 項1に記載の封止用エポキシ樹脂成形材料。

2

【請求項3】 (C) 複合金属水酸化物が下記組成式 (I) で示される化合物である請求項1又は請求項2に 記載の封止用エポキシ樹脂成形材料。

(I)

である請求項9~11のいずれかに記載の封止用エポキ シ樹脂成形材料。

(F) 2級アミノ基を有するシランカ 【請求項13】 ップリング剤をさらに含有する請求項1~12のいずれ かに記載の封止用エポキシ樹脂成形材料。

【請求項14】 (F) 2級アミノ基を有するシランカ ップリング剤が下記一般式(III)で示される化合物を 含有する請求項13に記載の封止用エポキシ樹脂成形材 料。

[(E2]
$$\begin{array}{c}
R^{1} \\
NH - \left(-CH_{2}\right)_{n} Si - \left(-OR^{3}\right)_{m}
\end{array}$$
(III)

(ここで、R1は水素原子、炭素数1~6のアルキル基 及び炭素数1~2のアルコキシ基から選ばれ、R²は炭 素数1~6のアルキル基及びフェニル基から選ばれ、R 3はメチル基又はエチル基を示し、nは1~6の整数を 示し、mは1~3の整数を示す。)

(A) エポキシ樹脂がビフェニル型エ 【請求項15】 ポキシ樹脂、ビスフェノールF型エポキシ樹脂、スチル ベン型エポキシ樹脂、硫黄原子含有エポキシ樹脂、ノボ ラック型エポキシ樹脂、ジシクロペンタジエン型エポキ シ樹脂、ナフタレン型エポキシ樹脂及びトリフェニルメ タン型エポキシ樹脂の少なくとも1種を含有する請求項 1~14のいずれかに記載の封止用エポキシ樹脂成形材 料。

【請求項16】 (B)硬化剤がビフェニル型フェノー ル樹脂、アラルキル型フェノール樹脂、ジシクロペンタ ジエン型フェノール樹脂、トリフェニルメタン型フェノ ール樹脂及びノボラック型フェノール樹脂の少なくとも 1種を含有する請求項1~15のいずれかに記載の封止 用エポキシ樹脂成形材料。

【請求項17】 請求項1~16のいずれかに記載の封 止用エポキシ樹脂成形材料で封止された素子を備えた電 子部品装置。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、封止用エポキシ樹 脂成形材料、特に環境対応の観点から要求されるノンハ ロゲンかつノンアンチモンで難燃性の封止用エポキシ樹 脂成形材料で、厳しい信頼性、成形性を要求されるVL SIの封止用に好適な成形材料及びこの成形材料で封止 した素子を備えた電子部品装置に関する。

[0002]

【従来の技術】従来から、トランジスタ、IC等の電子 部品装置の素子封止の分野では生産性、コスト等の面か ら樹脂封止が主流となり、エポキシ樹脂成形材料が広く 用いられている。この理由としては、エポキシ樹脂が電 気特性、耐湿性、耐熱性、機械特性、インサート品との 接着性などの諸特性にバランスがとれているためであ る。これらの封止用エポキシ樹脂成形材料の難燃化は主 にテトラブロモビスフェノールAのジグリシジルエーテ ル等のブロム化樹脂と酸化アンチモンの組合せにより行 われている。近年、環境保護の観点からダイオキシン問 題に端を発し、デカブロムをはじめとするハロゲン化樹 脂やアンチモン化合物に量規制の動きがあり、封止用エ ポキシ樹脂成形材料についてもノンハロゲン化(ノンブ ロム化)及びノンアンチモン化の要求が出てきている。 また、プラスチック封止 I Cの高温放置特性にブロム化 合物が悪影響を及ぼすことが知られており、この観点か らもブロム化樹脂量の低減が望まれている。そこで、ブ ロム化樹脂や酸化アンチモンを用いずに難燃化を達成す る手法としては、赤リンを用いる方法(特開平9-22 7765号公報)、リン酸エステル化合物を用いる方法 (特開平9-235449号公報)、ホスファゼン化合 物を用いる方法(特開平8-225714号公報)、金 属水酸化物を用いる方法(特開平9-241483号公 報)、金属水酸化物と金属酸化物を併用する方法(特開 平9-100337号公報)、フェロセン等のシクロペ ンタジエニル化合物(特開平11-269349号公 報)、アセチルアセトナート銅(加藤寛、機能材料、1 1(6)、34(1991))等の有機金属化合物を用 いる方法などのハロゲン、アンチモン以外の難燃剤を用 30 いる方法、充填剤の割合を高くする方法(特開平7-8 2343号公報)等が試みられている。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、封止用 エポキシ樹脂成形材料に赤リンを用いた場合は耐湿性の

 $p(M^1aOb) \cdot q(M^2cOd) \cdot r(M^3cOd) \cdot mH_2O$ (I) は互いに異なる金属元素を 材料。

(ここで、 M^1 、 M^2 及び M^3 は互いに異なる金属元素を示し、a、b、c、d、p、q及びmは正の数、rは0又は正の数を示す。)

- (4)組成式(I)中のM¹とM²が同一とならないよう 40 にM¹が第3周期の金属元素、IIA族のアルカリ土類金属元素、IVB族、IIB族、VIII族、IB族、IIIA族及びIVA族に属する金属元素から選ばれ、M²がIIIB~IIB族の遷移金属元素から選ばれる上記(3)記載の封止用エポキシ樹脂成形材料。
- (5) 組成式 (I) 中のM¹とM²が同一とならないようにM¹がマグネシウム、カルシウム、アルミニウム、スズ、チタン、鉄、コバルト、ニッケル、銅及び亜鉛から選ばれ、M²が鉄、コバルト、ニッケル、銅及び亜鉛から選ばれる上記(4)に記載の封止用エポキシ樹脂成形 50

低下の問題、リン酸エステル化合物やホスファゼン化合 物を用いた場合は可塑化による成形性の低下や耐湿性の 低下の問題、金属水酸化物を用いた場合は流動性や金型 離型性の低下の問題、金属酸化物を用いた場合や、充填 剤の割合を高くした場合は流動性の低下の問題がそれぞ れある。また、アセチルアセトナート銅等の有機金属化 合物を用いた場合は、硬化反応を阻害し成形性が低下す る問題がある。以上のようにこれらノンハロゲン、ノン アンチモン系の難燃剤では、いずれの場合もブロム化樹 脂と酸化アンチモンを併用した封止用エポキシ樹脂成形 材料と同等の成形性、信頼性及び安全性を得るに至って いない。本発明はかかる状況に鑑みなされたもので、ノ ンハロゲンかつノンアンチモンで、成形性、耐リフロー 性、耐湿性及び高温放置特性等の信頼性を低下させずに 難燃性が良好な封止用エポキシ樹脂材料、及びこれによ り封止した素子を備えた電子部品装置を提供しようとす るものである。

[0004]

【課題を解決するための手段】本発明者らは上記の課題を解決するために鋭意検討を重ねた結果、複合金属水酸化物を配合した封止用エポキシ樹脂成形材料により上記の目的を達成しうることを見い出し、本発明を完成するに至った。すなわち、本願は以下の発明に関する。

- (1) (A) エポキシ樹脂、(B) 硬化剤、(C) 複合 金属水酸化物を必須成分とし、せん断離型力が10ショット以内に200KPa以下となる封止用エポキシ樹脂成形材料。尚、本発明において「せん断離型力」とは離型性の指標であり、後に詳しく説明するように封止用エポキシ樹脂成形材料を用いて半導体装置を成形する際の成形品と金型との離型性の程度を表す指標である。
- (2) (D) 無機充填剤をさらに含有する上記(1)記載の封止用エポキシ樹脂成形材料。
- (3) (C) 複合金属水酸化物が下記組成式(I) で示される化合物である上記(1) 又は(2) 記載の封止用エポキシ樹脂成形材料。
- (6)組成式(I)中のM¹がマグネシウムで、M²が亜 鉛又はニッケルである上記(5)に記載の封止用エポキ シ樹脂成形材料。
- (7) 組成式(I) 中、r = 0 で、p 及びq のモル比p / q が 9 9 / 1 ~ 5 0 / 5 0 である上記(3) ~ (6) のいずれかに記載の封止用エポキシ樹脂成形材料。
- (8) (E) 硬化促進剤をさらに含有する上記(1)~ (7)のいずれかに記載の封止用エポキシ樹脂成形材 料。
- (9) (E) 硬化促進剤が第三ホスフィン化合物とキノン化合物の付加物である上記(8) に記載の封止用エポキシ樹脂成形材料。
- 50 (10)(E)硬化促進剤が第三ホスフィン化合物とp

-ベンゾキノンとの付加物である上記(9)に記載の封 止用エポキシ樹脂成形材料。

(11) (E) 硬化促進剤が下記一般式(II) で示される第三ホスフィン化合物とp-ベンゾキノンとの付加物である上記(9)又は(10)に記載の封止用エポキシ樹脂成形材料。

【化3】

(式中Rは水素又は炭素数 $1\sim4$ のアルキル基を示し、mが2又は3の場合、Rは互いに同一でも異なっていてもよい。)

(12) (E) 硬化促進剤がトリス (4-メチルフェニル) ホスフィンとp-ベンゾキノンとの付加物である上記 (9) \sim (11) に記載の封止用エポキシ樹脂成形材料。

(13) (F) 2級アミノ基を有するシランカップリン グ剤をさらに含有する上記(1)~(12)のいずれか 20 に記載の封止用エポキシ樹脂成形材料。

(14) (E) 2級アミノ基を有するシランカップリング剤が下記一般式(III)で示される化合物を含有する上記(13)に記載の封止用エポキシ樹脂成形材料。

【化4】

(ここで、 R^1 は水素原子、炭素数 $1\sim 6$ のアルキル基及び炭素数 $1\sim 2$ のアルコキシ基から選ばれ、 R^2 は炭素数 $1\sim 6$ のアルキル基及びフェニル基から選ばれ、 R^3 はメチル基又はエチル基を示し、nは $1\sim 6$ の整数を示し、mは $1\sim 3$ の整数を示す。)

(15) (A) エポキシ樹脂がビフェニル型エポキシ樹脂、ビスフェノールF型エポキシ樹脂、スチルベン型エポキシ樹脂、硫黄原子含有エポキシ樹脂、ノボラック型エポキシ樹脂、ジシクロペンタジエン型エポキシ樹脂、ナフタレン型エポキシ樹脂及びトリフェニルメタン型エポキシ樹脂の少なくとも1種を含有する上記(1)~(14)のいずれかに記載の封止用エポキシ樹脂成形材

(16) (B) 硬化剤がビフェニル型フェノール樹脂、アラルキル型フェノール樹脂、ジシクロペンタジエン型フェノール樹脂、トリフェニルメタン型フェノール樹脂及びノボラック型フェノール樹脂の少なくとも1種を含有する上記(1)~(15)のいずれかに記載の封止用エポキシ樹脂成形材料。及び

(17)上記(1)~(16)いずれかに記載の封止用 エポキシ樹脂成形材料で封止された素子を備えた電子部 50 品装置。

【0005】また、本発明は以下の発明にも関する。

(18) (C)複合金属水酸化物が下記組成式(Ia)で示される化合物である上記(1)又は(2)に記載の封止用エポキシ樹脂成形材料。

 $m(M^1aOb) \cdot n(M^2cOd) \cdot 1(H_2O)$ (Ia) (ここで、 M^1 及び M^2 は互いに異なる金属元素を示し、a、b、c、d、m、n及び1は正の数を示す。)

(19)上記(18)に記載の封止用エポキシ樹脂成形 材料で封止された素子を備えた電子部品装置。

[0006]

【発明の実施の形態】本発明において用いられる(A) エポキシ樹脂は、封止用エポキシ樹脂成形材料に一般に 使用されているもので特に制限はないが、たとえば、フ ェノールノボラック型エポキシ樹脂、オルソクレゾール ノボラック型エポキシ樹脂、トリフェニルメタン骨格を 有するエポキシ樹脂をはじめとするフェノール、クレゾ ール、キシレノール、レゾルシン、カテコール、ビスフ ェノールA、ビスフェノールF等のフェノール類及び/ 又は α ーナフトール、 β ーナフトール、ジヒドロキシナ フタレン等のナフトール類とホルムアルデヒド、アセト アルデヒド、プロピオンアルデヒド、ベンズアルデヒ ド、サリチルアルデヒド等のアルデヒド基を有する化合 物とを酸性触媒下で縮合又は共縮合させて得られるノボ ラック樹脂をエポキシ化したもの、ビスフェノールA、 ビスフェノールF、ビスフェノールS、アルキル置換又 は非置換のビフェノール等のジグリシジルエーテル、ス チルベン型エポキシ樹脂、ハイドロキノン型エポキシ樹 脂、フタル酸、ダイマー酸等の多塩基酸とエピクロルヒ ドリンの反応により得られるグリシジルエステル型エポ キシ樹脂、ジアミノジフェニルメタン、イソシアヌル酸 等のポリアミンとエピクロルヒドリンの反応により得ら れるグリシジルアミン型エポキシ樹脂、ジシクロペンタ ジエンとフェノール類の共縮合樹脂のエポキシ化物、ナ フタレン環を有するエポキシ樹脂、フェノール・アラル キル樹脂、ナフトール・アラルキル樹脂等のアラルキル 型フェノール樹脂のエポキシ化物、トリメチロールプロ パン型エポキシ樹脂、テルペン変性エポキシ樹脂、オレ フィン結合を過酢酸等の過酸で酸化して得られる線状脂 肪族エポキシ樹脂、脂環族エポキシ樹脂、硫黄原子含有 エポキシ樹脂などが挙げられ、これらを単独で用いても 2種以上を組み合わせて用いてもよい。なかでも、耐リ フロー性の観点からはビフェニル型エポキシ樹脂、ビス フェノールF型エポキシ樹脂、スチルベン型エポキシ樹 脂及び硫黄原子含有エポキシ樹脂が好ましく、硬化性の 観点からはノボラック型エポキシ樹脂が好ましく、低吸 湿性の観点からはジシクロペンタジエン型エポキシ樹脂 が好ましく、耐熱性及び低反り性の観点からはナフタレ ン型エポキシ樹脂及びトリフェニルメタン型エポキシ樹 脂が好ましく、これらのエポキシ樹脂の少なくとも1種

6

を含有していることが好ましい。

【0007】ビフェニル型エポキシ樹脂としてはたとえば下記一般式(IV)で示されるエポキシ樹脂等が挙げられ、ビスフェノールF型エポキシ樹脂としてはたとえば下記一般式(V)で示されるエポキシ樹脂等が挙げら

れ、スチルベン型エポキシ樹脂としてはたとえば下記一般式 (VI) で示されるエポキシ樹脂等が挙げられ、硫黄原子含有エポキシ樹脂としてはたとえば下記一般式 (VI I) で示されるエポキシ樹脂等が挙げられる。

8

(ここで、 $R^1 \sim R^8$ は水素原子及び炭素数 $1 \sim 10$ の置 す。) 換又は非置換の一価の炭化水素基から選ばれ、全てが同 $_{10}$ 【化6】 一でも異なっていてもよい。n は $0 \sim 3$ の整数を示

(ここで、 $R^1 \sim R^8$ は水素原子、炭素数 $1 \sim 1$ 0 のアルキル基、炭素数 $1 \sim 1$ 0 のアルコキシル基、炭素数 $6 \sim 1$ 0 のアリール基、及び炭素数 $6 \sim 1$ 0 のアラルキル基

から選ばれ、全てが同一でも異なっていてもよい。nは $0\sim3$ の整数を示す。)

炭素数 $6 \sim 1$ 0 のアラルキル基 【化 7 】 $R^1 R^2 R^5 R^6$ OH $R^1 R^2 R^5 R^6$ O-CH-CH-CH- $R^7 R^8 R^7 R^8$ O-CH-CH-CH- $R^7 R^8 R^7 R^8$ (VI)

(ここで、 $R^1 \sim R^8$ は水素原子及び炭素数 $1 \sim 5$ の置換 又は非置換の一価の炭化水素基から選ばれ、全てが同一 でも異なっていてもよい。n は $0 \sim 1$ 0 の整数を示

す。) 【化8】

(ここで、R1~R8は水素原子、置換又は非置換の炭素 数1~10のアルキル基及び置換又は非置換の炭素数1 ~10のアルコキシ基から選ばれ、全てが同一でも異な っていてもよい。 n は 0~3の整数を示す。) 上記一般 30 式(IV)で示されるビフェニル型エポキシ樹脂として は、たとえば、4,4'-ビス(2,3-エポキシプロ ポキシ) ビフェニル又は4,4'-ビス(2,3-エポ キシプロポキシ) -3, 3', 5, 5' -テトラメチル ビフェニルを主成分とするエポキシ樹脂、エピクロルヒ ドリンと 4, 4'ービフェノール又は 4, 4'ー(3, 3',5,5'ーテトラメチル)ビフェノールとを反応 させて得られるエポキシ樹脂等が挙げられる。なかでも $4, 4' - \forall \lambda (2, 3 - \lambda x^2 + \lambda y^2) - 3.$ 3',5,5'ーテトラメチルビフェニルを主成分とす 40 るエポキシ樹脂が好ましい。上記一般式(V)で示され るビスフェノールF型エポキシ樹脂はとしては、例え ば、R¹、R³、R⁶及びR⁸がメチル基で、R²、R⁴、R 5 及び R^{7} が水素原子であり、n=0を主成分とするYSLV-80XY(新日鉄化学株式会社製商品名)が市販 品として入手可能である。上記一般式(VI)で示される スチルベン型エポキシ樹脂は、原料であるスチルベン系 フェノール類とエピクロルヒドリンとを塩基性物質存在 下で反応させて得ることができる。この原料であるスチ ルベン系フェノール類としては、たとえば3-t-ブチ 50

ル-4, 4' -ジヒドロキシ-3', 5, 5' -トリメ チルスチルベン、3-t-ブチル-4,4'-ジヒドロ キシー3′, 5′, 6ートリメチルスチルベン、4, 4'ージヒドロキシー3,3',5,5'ーテトラメチ ルスチルベン、4,4'-ジヒドロキシ-3,3'-ジ -t - ブチル -5, 5' - ジメチルスチルベン、4. $4' - \vec{y} + \vec{v} + \vec{$ 6' -ジメチルスチルベン等が挙げられ、なかでも3t ーブチルー4, 4' ージヒドロキシー3', 5, 5' ートリメチルスチルベン、及び4,4'ージヒドロキシ -3,3',5,5'ーテトラメチルスチルベンが好ま しい。これらのスチルベン型フェノール類は単独で用い ても2種以上を組み合わせて用いてもよい。上記一般式 (VII)で示される硫黄原子含有エポキシ樹脂のなかで も、R²、R³、R⁶及びR⁷が水素原子で、R¹、R⁴、R 5及びR8がアルキル基であるエポキシ樹脂が好ましく、 R²、R³、R⁶及びR⁷が水素原子で、R¹及びR⁸がt-ブチル基で、R4及びR5がメチル基であるエポキシ樹脂 がより好ましい。このような化合物としては、YSLV -120TE(新日鐵化学社製)等が市販品として入手可 能である。これらのエポキシ樹脂はいずれか1種を単独 で用いても2種以上を組合わせて用いてもよいが、その 配合量は、その性能を発揮するためにエポキシ樹脂全量 に対して合わせて20重量%以上とすることが好まし

く、30重量%以上がより好ましく、50重量%以上とすることがさらに好ましい。

【0008】ノボラック型エポキシ樹脂としては、たと

げられる。 (では、たと 【化9】 (CH₂-CH-CH₂-O CH₂-CH-CH₂-O R CH₂-C

(ここで、R は水素原子及び炭素数 $1\sim10$ の置換又は非置換の一価の炭化水素基から選ばれ、n は $0\sim10$ の整数を示す。)

上記一般式(VIII)で示されるノボラック型エポキシ樹脂は、ノボラック型フェノール樹脂にエピクロルヒドリンを反応させることによって容易に得られる。なかでも、一般式(VIII)中のRとしては、メチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、イソプロピル基、イソブチル基等の炭素数1~10のアルキル基、メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基、ブトキシ基等の炭素数1~10のアルコキシル基が好ましく、水素原子又はメチル基

がより好ましい。nは0~3の整数が好ましい。上記一般式(VIII)で示されるノボラック型エポキシ樹脂のなかでも、オルトクレゾールノボラック型エポキシ樹脂が好ましい。ノボラック型エポキシ樹脂を使用する場合、その配合量は、その性能を発揮するためにエポキシ樹脂全量に対して20重量%以上とすることが好ましく、30重量%以上がより好ましい。

10

えば下記一般式(VIII)で示されるエポキシ樹脂等が挙

【0009】ジシクロペンタジエン型エポキシ樹脂としては、たとえば下記一般式(IX)で示されるエポキシ樹脂等が挙げられる。

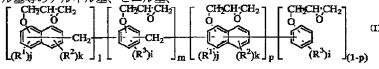
、 水素原子又はメチル基 【化 1 0 】 $O-CH_2CH-CH_2$ $O-CH_2$ $O-CH_2$ $O-CH_2$ $O-CH_2$ $O-CH_2$ $O-CH_2$ $O-CH_2$ $O-CH_2$ $O-CH_2$ O-C

(ここで、 R^1 及び R^2 は水素原子及び炭素数 $1\sim 1$ 0の置換又は非置換の一価の炭化水素基からそれぞれ独立して選ばれ、nは0 ~ 1 0の整数を示し、mは0 ~ 6 の整数を示す。)

上記式(IX)中のR¹としては、たとえば、水素原子、メチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、イソプロピル基、tーブチル基等のアルキル基、ビニル基、アリル基、ブテニル基等のアルケニル基、ハロゲン化アルキル基、アミノ基置換アルキル基、メルカプト基置換アルキル基などの炭素数 $1\sim 5$ の置換又は非置換の一価の炭化水素基が挙げられ、なかでもメチル基、エチル基等のアルキル基及び水素原子が好ましく、メチル基及び水素原子がより好ましい。R²としては、たとえば、水素原子、メチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、イソプロピル基、tーブチル基等のアルキル基、ビニル基、

【0010】ナフタレン型エポキシ樹脂としてはたとえば下記一般式(X)で示されるエポキシ樹脂等が挙げられ、トリフェニルメタン型エポキシ樹脂としてはたとえば下記一般式(XI)で示されるエポキシ樹脂等が挙げられる。

【化11】



(ここで、 $R^1 \sim R^3$ は水素原子及び置換又は非置換の炭素数 $1 \sim 12$ の一価の炭化水素基から選ばれ、それぞれ全てが同一でも異なっていてもよい。 pは 1 又は 0 で、1、mはそれぞれ $0 \sim 11$ の整数であって、(1+m)が $1 \sim 11$ の整数でかつ(1+p)が $1 \sim 12$ の整数となるよう選ばれる。 i は $0 \sim 3$ の整数、 j は $0 \sim 2$ の整50

数、 k は 0 ~ 4 の整数を示す。)

上記一般式(X)で示されるナフタレン型エポキシ樹脂としては、1個の構成単位及びm個の構成単位をランダムに含むランダム共重合体、交互に含む交互共重合体、規則的に含む共重合体、ブロック状に含むブロック共重合体が挙げられ、これらのいずれか1種を単独で用いて

(ここで、R は水素原子及び炭素数 $1\sim10$ の置換又は非置換の一価の炭化水素基から選ばれ、n は $1\sim10$ の整数を示す。)

これらのエポキシ樹脂はいずれか1種を単独で用いても 両者を組合わせて用いてもよいが、その配合量は、その 性能を発揮するためにエポキシ樹脂全量に対して合わせ て20重量%以上とすることが好ましく、30重量%以上がより好ましく、50重量%以上とすることがさらに 好ましい。

【0011】上記のビフェニル型エポキシ樹脂、スチルベン型エポキシ樹脂、硫黄原子含有エポキシ樹脂、ノボラック型エポキシ樹脂、ジシクロペンタジエン型エポキシ樹脂、ナフタレン型エポキシ樹脂及びトリフェニルメタン型エポキシ樹脂は、いずれか1種を単独で用いても2種以上を組合わせて用いてもよいが、その配合量はエポキシ樹脂全量に対して合わせて50重量%以上とすることが好ましく、60重量%以上がより好ましく、80重量%以上がさらに好ましい。

【0012】本発明において用いられる(B) 硬化剤は、封止用エポキシ樹脂成形材料に一般に使用されているもので特に制限はないが、たとえば、フェノール、クレゾール、レゾルシン、カテコール、ビスフェノール A、ビスフェノール F、フェニルフェノール、アミノフ 30 ェノール等のフェノール類及び/又は α ーナフトール、グヒドロキシナフタレン等のナフトール類とホルムアルデヒド、ベンズアルデヒド、サリチル

アルデヒド等のアルデヒド基を有する化合物とを酸性触 媒下で縮合又は共縮合させて得られるノボラック型フェ ノール樹脂、フェノール類及び/又はナフトール類とジ メトキシパラキシレン又はビス(メトキシメチル)ビフ ェニルから合成されるフェノール・アラルキル樹脂、ナ フトール・アラルキル樹脂等のアラルキル型フェノール 樹脂、フェノール類及び/又はナフトール類とシクロペ ンタジエンから共重合により合成される、ジクロペンタ ジエン型フェノールノボラック樹脂、ナフトールノボラ ック樹脂等のジクロペンタジエン型フェノール樹脂、テ ルペン変性フェノール樹脂などが挙げられ、これらを単 独で用いても2種以上を組み合わせて用いてもよい。な かでも、難燃性の観点からはビフェニル型フェノール樹 脂が好ましく、耐リフロー性及び硬化性の観点からはア ラルキル型フェノール樹脂が好ましく、低吸湿性の観点 からはジシクロペンタジエン型フェノール樹脂が好まし く、耐熱性、低膨張率及び低そり性の観点からはトリフ ェニルメタン型フェノール樹脂が好ましく、硬化性の観 点からはノボラック型フェノール樹脂が好ましく、これ らのフェノール樹脂の少なくとも1種を含有しているこ とが好ましい。

【0013】ビフェニル型フェノール樹脂としては、たとえば下記一般式(XII)で示されるフェノール樹脂等が挙げられる。

【化13】

上記式(IX)中のR¹~R⁰は全てが同一でも異なっていてもよく、水素原子、メチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、イソプロピル基、イソブチル基等の炭素数1 40~10のアルキル基、メトキシ基、エトキシ基、プロポキシ基、ブトキシ基等の炭素数1~10のアルコキシル基、フェニル基、トリル基、キシリル基等の炭素数6~10のアリール基、及び、ベンジル基、フェネチル基等の炭素数6~10のアラルキル基から選ばれ、なかでも水素原子とメチル基が好ましい。nは0~10の整数を示す。上記一般式(XII)で示されるビフェニル型フェノール樹脂としては、たとえばR¹~R⁰が全て水素原子である化合物等が挙げられ、なかでも溶融粘度の観点から、nが1以上の縮合体を50重量%以上含む縮合体の50

混合物が好ましい。このような化合物としては、MEH - 7851 (明和化成株式会社製商品名)が市販品として入手可能である。ビフェニル型フェノール樹脂を使用する場合、その配合量は、その性能を発揮するために硬化剤全量に対して30重量%以上とすることが好ましく、50重量%以上がより好ましく、60重量%以上がさらに好ましい。

【0014】アラルキル型フェノール樹脂としては、たとえばフェノール・アラルキル樹脂、ナフトール・アラルキル樹脂等が挙げられ、下記一般式(XIII)で示されるフェノール・アラルキル樹脂が好ましく、一般式(XIII)中のRが水素原子で、nの平均値が0~8であるフェノール・アラルキル樹脂がより好ましい。具体例として

は、pーキシリレン型フェノール・アラルキル樹脂、mーキシリレン型フェノール・アラルキル樹脂等が挙げられる。これらのアラルキル型フェノール樹脂を用いる場合、その配合量は、その性能を発揮するために硬化剤全

量に対して30重量%以上とすることが好ましく、50 重量%以上がより好ましい。

14

【化14】

$$\begin{array}{c}
OH \\
OH \\
\downarrow^{1} \\
CH_{2}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
CH_{2} \\
\downarrow^{1} \\
R
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
CH_{2} \\
\downarrow^{1} \\
R
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
CH_{2} \\
R
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
CH_{2} \\
R
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
CH_{2} \\
R
\end{array}$$

(ここで、R は水素原子及び炭素数 $1\sim10$ の置換又は非置換の一価の炭化水素基から選ばれ、n は $0\sim10$ の整数を示す。)

【0015】ジシクロペンタジエン型フェノール樹脂としては、たとえば下記一般式(XIV)で示されるフェノール樹脂等が挙げられる。

$$(R^2)_m$$

$$(R^2)_m$$

$$(R^2)_m$$

$$(R^2)_m$$

$$(R^2)_m$$

$$(R^2)_m$$

$$(R^2)_m$$

$$(R^2)_m$$

$$(R^2)_m$$

(ここで、 R^1 及び R^2 は水素原子及び炭素数 $1\sim100$ 置換又は非置換の一価の炭化水素基からそれぞれ独立して選ばれ、nは $0\sim100$ 整数を示し、mは $0\sim6$ 0整数を示す。)

ジシクロペンタジエン型フェノール樹脂を用いる場合、その配合量は、その性能を発揮するために硬化剤全量に対して30重量%以上とすることが好ましく、50重量%以上がより好ましい。

【0016】トリフェニルメタン型フェノール樹脂としては、たとえば下記一般式(XV)で示されるフェノール樹脂等が挙げられる。

(ここで、R は水素原子及び炭素数 $1\sim1$ 0の置換又は非置換の一価の炭化水素基から選ばれ、nは $1\sim1$ 0の整数を示す。)

 $p(M^1aOb) \cdot q(M^2cOd) \cdot r(M^3cOd) \cdot mH_2O$ (I)

(ここで、 M^1 、 M^2 及び M^3 は互いに異なる金属元素を示し、a、b、c、d、p、q及びmは正の数、rは0又は正の数を示す。)

なかでも、上記組成式(I)中のrが0である化合物、 すなわち、下記組成式(I a)で示される化合物がさら に好ましい。

 $m(M^1aOb)$ ・ $n(M^2cOd)$ ・ $1(H_2O)$ (Ia) (ここで、 M^1 及び M^2 は互いに異なる金属元素を示し、 a、b、c、d、m、n及びlは正の数を示す。) トリフェニルメタン型フェノール樹脂を用いる場合、その配合量は、その性能を発揮するために硬化剤全量に対して30重量%以上とすることが好ましく、50重量%以上がより好ましい。

【0017】ノボラック型フェノール樹脂としては、たとえばフェノールノボラック樹脂、クレゾールノボラック樹脂、サフトールノボラック樹脂等が挙げられ、なかでもフェノールノボラック樹脂が好ましい。ノボラック型フェノール樹脂を用いる場合、その配合量は、その性能を発揮するために硬化剤全量に対して30重量%以上とすることが好ましく、50重量%以上がより好ましい。

【0018】上記のビフェニル型フェノール樹脂、アラルキル型フェノール樹脂、ジシクロペンタジエン型フェノール樹脂、トリフェニルメタン型フェノール樹脂及びノボラック型フェノール樹脂は、いずれか1種を単独で用いても2種以上を組合わせて用いてもよいが、その配合量は硬化剤全量に対して合わせて60重量%以上とすることが好ましく、80重量%以上がより好ましい。

【0019】(A) エポキシ樹脂と(B) 硬化剤との当量比、すなわち、エポキシ樹脂中のエポキシ基数に対する硬化剤中の水酸基数の比(硬化剤中の水酸基数/エポキシ樹脂中のエポキシ基数)は、特に制限はないが、それぞれの未反応分を少なく抑えるために $0.5\sim2$ の範囲に設定されることが好ましく、 $0.6\sim1.3$ がより好ましい。成形性及び耐リフロー性に優れる封止用エポキシ樹脂成形材料を得るためには $0.8\sim1.2$ の範囲に設定されることがさらに好ましい。

【0020】本発明において用いられる(C)複合金属水酸化物は難燃剤として作用するもので、本発明の効果が得られれば特に制限はないが、下記組成式(I)で示される化合物が好ましい。

異なる金属元素であれば特に制限はないが、難燃性の観点からは、M¹とM²が同一とならないようにM¹が第3周期の金属元素、IIA族のアルカリ土類金属元素、IVB族、IIB族、VIII族、IB族、IIIA族及びIVA族に属する金属元素から選ばれ、M²がIIIB~IIB族の遷移金属元素から選ばれることが好ましく、M¹がマグネシウム、カルシウム、アルミニウム、スズ、チタン、鉄、コ

上記組成式(I)及び(Ia)中のM1及びM2は互いに

50 バルト、ニッケル、銅及び亜鉛から選ばれ、M²が鉄、

【0021】(C)複合金属水酸化物の形状は特に制限はないが、流動性の観点からは、平板状より、適度の厚みを有する多面体形状が好ましい。複合金属水酸化物は、金属水酸化物と比較して多面体状の結晶が得られやすい。(C)複合金属水酸化物の配合量は特に制限はないが、封止用エポキシ樹脂成形材料に対して0.5~20重量%が好ましく、0.7~15重量%がより好ましく、1.4~12重量%がさらに好ましい。0.5重量%未満では難燃性が不十分となる傾向があり、20重量%を超えると離型性、流動性及び耐リフロー性が低下する傾向がある。

【0022】本発明において用いられる(D)無機充填 剤は、吸湿性、線膨張係数低減、熱伝導性向上及び強度 向上のために成形材料に配合されるものであり、たとえ ば、溶融シリカ、結晶シリカ、アルミナ、ジルコン、珪 酸カルシウム、炭酸カルシウム、チタン酸カリウム、炭 化珪素、窒化珪素、窒化アルミ、窒化ホウ素、ベリリ ア、ジルコニア、ジルコン、フォステライト、ステアタ イト、スピネル、ムライト、チタニア等の粉体、又はこ れらを球形化したビーズ、ガラス繊維などが挙げられ、 これらを単独で用いても2種以上を組み合わせて用いて もよい。なかでも、線膨張係数低減の観点からは溶融シ リカが、高熱伝導性の観点からはアルミナが好ましく、 充填剤形状は成形時の流動性及び金型摩耗性の点から球 40 形が好ましい。(D)無機充填剤の配合量は、難燃性、 成形性、吸湿性、線膨張係数低減及び強度向上の観点か ら、封止用エポキシ樹脂成形材料に対して70~95重 量%が好ましく、75~92重量%がより好ましい。7 0重量%未満では難燃性及び耐リフロー性が低下する傾 向があり、95重量%を超えると流動性が不足する傾向 がある。

【0023】本発明の封止用エポキシ樹脂成形材料には、(A)エポキシ樹脂と(B)硬化剤の反応を促進させるために必要に応じて(E)硬化促進剤を用いること 50

ができる。(E)硬化促進剤は、封止用エポキシ樹脂成 形材料に一般に使用されているもので特に制限はない が、たとえば、1,8-ジアザービシクロ(5,4, 0) ウンデセン-7、1, 5-ジアザービシクロ(4, 3,0) ノネン、5、6ージブチルアミノー1,8ージ アザービシクロ(5,4,0)ウンデセンー7等のシク ロアミジン化合物及びこれらの化合物に無水マレイン 酸、1,4-ベンゾキノン、2,5-トルキノン、1, 4ーナフトキノン、2,3ージメチルベンゾキノン、 2,6-ジメチルベンゾキノン、2,3-ジメトキシー 5-メチル-1, 4-ベンゾキノン、2, 3-ジメトキ シー1, 4-ベンゾキノン、フェニルー1, 4-ベンゾ キノン等のキノン化合物、ジアゾフェニルメタン、フェ ノール樹脂等のπ結合をもつ化合物を付加してなる分子 内分極を有する化合物、ベンジルジメチルアミン、トリ エタノールアミン、ジメチルアミノエタノール、トリス (ジメチルアミノメチル)フェノール等の3級アミン類 及びこれらの誘導体、2-メチルイミダゾール、2-フ ェニルイミダゾール、2-フェニルー4-メチルイミダ ゾール等のイミダゾール類及びこれらの誘導体、トリブ チルホスフィン、メチルジフェニルホスフィン、トリフ ェニルホスフィン、トリス (4-メチルフェニル) ホス フィン、ジフェニルホスフィン、フェニルホスフィン等 のホスフィン化合物及びこれらのホスフィン化合物に無 水マレイン酸、上記キノン化合物、ジアゾフェニルメタ ン、フェノール樹脂等のπ結合をもつ化合物を付加して なる分子内分極を有するリン化合物、テトラフェニルホ スホニウムテトラフェニルボレート、トリフェニルホス フィンテトラフェニルボレート、2-エチル-4-メチ ルイミダゾールテトラフェニルボレート、Nーメチルモ ルホリンテトラフェニルボレート等のテトラフェニルボ ロン塩及びこれらの誘導体などが挙げられ、これらを単 独で用いても2種以上を組み合わせて用いてもよい。な かでも、硬化性、流動性及び離型性の観点からは、第三 ホスフィン化合物とキノン化合物との付加物が好まし い。第三ホスフィン化合物としては、特に限定するもの ではないが、トリシクロヘキシルホスフィン、トリブチ ルホスフィン、ジブチルフェニルホスフィン、ブチルジ フェニルホスフィン、エチルジフェニルホスフィン、ト リフェニルホスフィン、トリス(4-メチルフェニル) ホスフィン、トリス(4-エチルフェニル)ホスフィ ン、トリス(4-プロピルフェニル)ホスフィン、トリ ス(4-ブチルフェニル)ホスフィン、トリス(イソプ ロピルフェニル) ホスフィン、トリス (t-ブチルフェ ニル)ホスフィン、トリス(2,4-ジメチルフェニ ル) ホスフィン、トリス(2,6-ジメチルフェニル) ホスフィン、トリス(2,4,6-トリメチルフェニ ル) ホスフィン、トリス(2,6-ジメチル-4-エトキ シフェニル) ホスフィン、トリス(4-メトキシフェニ ル) ホスフィン、トリス(4-エトキシフェニル) ホス

フィンなどのアルキル基、アリール基を有する第三ホスフィン化合物が好ましい。またキノン化合物としては o -ベンゾキノン、p -ベンゾキノン、ジフェノキノン、1,4-ナフトキノン、アントラキノン等があげられ、なかでも耐湿性、保存安定性の観点からp -ベンゾキノンが好ましい。さらには、下記一般式(II)で示される第三ホスフィン化合物とp-ベンゾキノンとの付加物が好ましく、

【化17】

(式中Rは水素又は炭素数1~4のアルキル基を示し、 mが2又は3の場合、Rは互いに同一でも異なっていて もよい。)

トリス(4-メチルフェニル)ホスフィンと p-ベンゾキ ノンとの付加物が離型性の観点からより好ましい。

> Mg1-x Alx (OH) 2 (CO3 (0<X≦0.5、mは正の数)

(G) イオントラップ剤の配合量は、ハロゲンイオンなどの陰イオンを捕捉できる十分量であれば特に制限はないが、流動性及び曲げ強度の観点から(A) エポキシ樹脂に対して $0.1\sim30$ 重量%が好ましく、 $0.5\sim1$ 0重量%がより好ましく、 $1\sim5$ 重量%がさらに好ましい。

【0026】また、本発明の封止用エポキシ樹脂成形材 料には、樹脂成分と無機充填剤との接着性を高めるため に、必要に応じて、エポキシシラン、メルカプトシラ ン、アミノシラン、アルキルシラン、ウレイドシラン、 ビニルシラン等の各種シラン系化合物、チタン系化合 物、アルミニウムキレート類、アルミニウム/ジルコニ ウム系化合物等の公知のカップリング剤を添加すること ができる。これらを例示すると、ビニルトリクロロシラ ン、ビニルトリエトキシシラン、ビニルトリス(β - λ トキシエトキシ) シラン、 y ーメタクリロキシプロピル トリメトキシシラン、β-(3, 4-エポキシシクロへ キシル) エチルトリメトキシシラン、γ-グリシドキシ プロピルトリメトキシシラン、γーグリシドキシプロピ ルメチルジメトキシシラン、ビニルトリアセトキシシラ 40 ン、yーメルカプトプロピルトリメトキシシラン、yー アミノプロピルトリエトキシシラン、γ-アニリノプロ ピルトリメトキシシラン、γ-アニリノプロピルメチル ジメトキシシラン、y-[ビス($\beta-$ ヒドロキシエチ ル)] アミノプロピルトリエトキシシラン、 $N-\beta-$ (アミノエチル) - y - アミノプロピルトリメトキシシ ラン、 y - (β-アミノエチル) アミノプロピルジメト キシメチルシラン、N-(トリメトキシシリルプロピ ル) エチレンジアミン、N-(ジメトキシメチルシリル イソプロピル) エチレンジアミン、メチルトリメトキシ 50

【0024】硬化促進剤の配合量は、硬化促進効果が達成される量であれば特に制限されるものではないが、封止用エポキシ樹脂成形材料に対して $0.005\sim2$ 重量%が好ましく、 $0.01\sim0.5$ 重量%がより好ましい。0.005重量%未満では短時間での硬化性に劣る傾向があり、2重量%を超えると硬化速度が速すぎて良好な成形品を得ることが困難になる傾向がある。

【0025】本発明の封止用エポキシ樹脂成形材料には、IC等の半導体素子の耐湿性及び高温放置特性を向上させる観点から、必要に応じて(G)イオントラップ剤をさらに配合することができる。(G)イオントラップ剤としては特に制限はなく、従来公知のものを用いることができるが、たとえば、ハイドロタルサイト類や、マグネシウム、アルミニウム、チタン、ジルコニウム、ビスマスから選ばれる元素の含水酸化物等が挙げられ、これらを単独で用いても2種以上を組み合わせて用いてもよい。なかでも、下記組成式(XVI)で示されるハイドロタルサイトが好ましい。

 $Mg_{1-x} A 1x (OH) 2 (CO_3) x/2 \cdot mH_2O \cdots (XVI)$

シラン、ジメチルジメトキシシラン、メチルトリエトキ シシラン、 $N-\beta-(N-ビニルベンジルアミノエチ$ ル) - y - アミノプロピルトリメトキシシラン、 y - ク ロロプロピルトリメトキシシラン、ヘキサメチルジシラ ン、ビニルトリメトキシシラン、y-メルカプトプロピ ルメチルジメトキシシラン等のシラン系カップリング 剤、イソプロピルトリイソステアロイルチタネート、イ ソプロピルトリス(ジオクチルパイロホスフェート)チ タネート、イソプロピルトリ(N-アミノエチルーアミ ノエチル) チタネート、テトラオクチルビス (ジトリデ シルホスファイト)チタネート、テトラ(2,2-ジア リルオキシメチルー1-ブチル) ビス (ジトリデシル) ホスファイトチタネート、ビス(ジオクチルパイロホス フェート) オキシアセテートチタネート、ビス(ジオク チルパイロホスフェート) エチレンチタネート、イソプ ロピルトリオクタノイルチタネート、イソプロピルジメ タクリルイソステアロイルチタネート、イソプロピルト リドデシルベンゼンスルホニルチタネート、イソプロピ ルイソステアロイルジアクリルチタネート、イソプロピ ルトリ (ジオクチルホスフェート) チタネート、イソプ ロピルトリクミルフェニルチタネート、テトライソプロ ピルビス(ジオクチルホスファイト)チタネート等のチ タネート系カップリング剤などが挙げられ、これらを単 独で用いても2種以上を組み合わせて用いてもよい。な かでも流動性、離型性の観点からは、2級アミノ基を有 するシランカップリング剤が好ましく、下記一般式(II I) で示されるアミノシランカップリング剤が特に好ま しい。

【化18】

$$\begin{array}{c|c}
 & \text{NH-} \left(\text{CH}_2 \right)_n \text{Si-} \left(\text{OR}^3 \right)_m \\
& \text{R}^2_{3-m}
\end{array} (III)$$

(ここで、 R^1 は水素原子、炭素数 $1\sim6$ のアルキル基及び炭素数 $1\sim2$ のアルコキシ基から選ばれ、 R^2 は炭素数 $1\sim6$ のアルキル基及びフェニル基から選ばれ、 R^3 はメチル基又はエチル基を示し、nは $1\sim6$ の整数を示し、mは $1\sim3$ の整数を示す。)

上記一般式(III)で示されるアミノシランカップリン グ剤としては、例えば v ーアニリノプロピルトリメトキ シシラン、y-アニリノプロピルトリエトキシシラン、 y-アニリノプロピルメチルジメトキシシラン、y-ア ニリノプロピルメチルジエトキシシラン、y-アニリノ プロピルエチルジエトキシシラン、 y ーアニリノプロピ ルエチルジメトキシシラン、 y - アニリノメチルトリメ トキシシラン、ャーアニリノメチルトリエトキシシラ ン、y-アニリノメチルメチルジメトキシシラン、y-アニリノメチルメチルジエトキシシラン、 y -アニリノ メチルエチルジエトキシシラン、 y - アニリノメチルエ 20 チルジメトキシシラン、N-(p-メトキシフェニル) -y-アミノプロピルトリメトキシシラン、N-(p-メトキシフェニル) - y - アミノプロピルトリエトキシ シラン、N-(p-メトキシフェニル)-y-アミノプ ロピルメチルジメトキシシラン、N-(p-メトキシフ ェニル) - y - アミノプロピルメチルジエトキシシラ ン、N-(p-メトキシフェニル)-y-アミノプロピ ルエチルジエトキシシラン、N-(p-メトキシフェニ ル) - y - アミノプロピルエチルジメトキシシラン等が 挙げられる。特に好ましくは、 y - アニリノプロピルト 30 リメトキシシランである。

【0027】上記カップリング剤の配合量は、(D)成分の無機充填剤に対して0.05~5重量%であることが好ましく、0.1~2.5重量%がより好ましい。0.05重量%未満ではフレームとの接着性が低下する傾向があり、また円板フローが低下し、ワイヤー流れ、ボイド等の成形不良が発生しやすくなり、さらには離型性が低下して、成形品の金型離れ不良が発生しやすくなる。5重量%を超えるとパッケージの成形性が低下する

傾向がある。

【0028】本発明の封止用エポキシ樹脂成形材料に は、さらに難燃性を向上する目的で従来公知のノンハロ ゲン、ノンアンチモンの難燃剤を必要に応じて配合する ことができる。たとえば、赤リン、酸化亜鉛等の無機化 合物とフェノール樹脂等の熱硬化性樹脂で被覆された赤 リン及びリン酸エステル等のリン化合物、メラミン、メ ラミン誘導体、メラミン変性フェノール樹脂、トリアジ ン環を有する化合物、シアヌル酸誘導体、イソシアヌル 酸誘導体等の窒素含有化合物、シクロホスファゼン等の リン及び窒素含有化合物、水酸化アルミニウム、水酸化 マグネシウム、酸化亜鉛、錫酸亜鉛、硼酸亜鉛、酸化 鉄、酸化モリブデン、モリブデン酸亜鉛、ジシクロペン タジエニル鉄等の金属元素を含む化合物などが挙げら れ、これらの1種を単独で用いても2種以上を組合わせ て用いてもよい。なかでも流動性の観点からは、リン酸 エステルが好ましい。リン酸エステルはリン酸とアルコ ール化合物又はフェノール化合物のエステル化合物であ れば特に制限はないが、例えばトリメチルホスフェー ト、トリエチルホスフェート、トリフェニルホスフェー ト、トリクレジルホスフェート、トリキシレニルホスフ ェート、クレジルジフェニルホスフェート、キシレニル ジフェニルホスフェート、トリス(2,6ジメチルフェニ ル)ホスフェート及び芳香族縮合リン酸エステル等が挙 げられる。なかでも耐加水分解性の観点からは、下記一 般式(XVII)で示される芳香族縮合リン酸エステルが好 ましい。

20

上記式(XVII)のリン酸エステルを例示すると、下記構造式(XVIII)~(XXII)で示されるリン酸エステル等が挙げられる。

【化20】

これらリン酸エステルの添加量は、充填剤を除く他の全配合成分に対して、燐原子の量で0.2~3.0重量%の範囲内であることが好ましい。0.2重量%より少ない場合は難燃効果が低くなる傾向がある。3.0重量%を超えた場合は成形性、耐湿性の低下や、成形時にこれらのリン酸エステルがしみ出し、外観を阻害する場合がある。

【0029】さらに、本発明の封止用エポキシ樹脂成形材料には、その他の添加剤として、高級脂肪酸、高級脂肪酸金属塩、エステル系ワックス、ポリオレフィン系ワックス、ポリエチレン、酸化ポリエチレン等の離型剤、カーボンブラック等の着色剤、シリコーンオイル、シリコーンゴム粉末等の応力緩和剤などを必要に応じて配合することができる。

【0030】本発明の封止用エポキシ樹脂成形材料は、離型性を良好にする観点から、せん断離型力が10ショット以内に200KPa以下となることが必要である。ここで、せん断離型力とは封止用エポキシ樹脂成形材料を用いて半導体装置を成形する際の成形品と金型との離型性の程度を表す指標であり、縦50mm×横35mm 50

×厚さ0.4mmのクロムめっきステンレス板の上に直 径20mmの円板を金型温度180℃、成形圧力6.9 MPa、硬化時間90秒の条件で成形し、成形後直ちに 該ステンレス板を引き抜き、その時測定される最大引き 抜き力のことをいう。この条件で、10ショット(10 回)以上、好ましくは20ショット(20回)程度、繰 り返して連続成形を行い、毎ショット成形直後に毎回せ ん断離型力の測定を行った場合、少なくとも10ショッ ト成形後のせん断離型力が、200Kpa以下であるこ とが必要である。せん断離型力は、成形性の観点から1 50Kpa以下が好ましく、100Kpa以下がより好 ましい。せん断離型力が10ショット以内に200KP a以下となる封止用エポキシ樹脂成形材料を用いること により、半導体装置の製造において、ゲートブレイク等 金型離れの不良を低減することが可能となる。この時、 せん断離型力が10ショット以内に200KPa以下と なることが必要であるが、100KPa以下となること がより好ましく、50KPa以下となることがさらに好 ましい。本発明においては、(A)エポキシ樹脂、

(B) 硬化剤、(C) 複合金属水酸化物及びその他の添

加剤として用いる成分の組み合わせ及び配合量を調整することによって、せん断離型力が10ショット以内に200KPa以下となる封止用エポキシ樹脂成形材料を得ることができる。

【0031】本発明の封止用エポキシ樹脂成形材料は、各種原材料を均一に分散混合できるのであれば、いかなる手法を用いても調製できるが、一般的な手法として、所定の配合量の原材料をミキサー等によって十分混合した後、ミキシングロール、押出機等によって溶融混練した後、冷却、粉砕する方法を挙げることができる。成形条件に合うような寸法及び重量でタブレット化すると使いやすい。

【0032】本発明で得られる封止用エポキシ樹脂成形 材料により封止した素子を備えた電子部品装置として は、リードフレーム、配線済みのテープキャリア、配線 板、ガラス、シリコンウエハ等の支持部材に、半導体チ ップ、トランジスタ、ダイオード、サイリスタ等の能動 素子、コンデンサ、抵抗体、コイル等の受動素子等の素 子を搭載し、必要な部分を本発明の封止用エポキシ樹脂 成形材料で封止した、電子部品装置などが挙げられる。 このような電子部品装置としては、たとえば、リードフ レーム上に半導体素子を固定し、ボンディングパッド等 の素子の端子部とリード部をワイヤボンディングやバン プで接続した後、本発明の封止用エポキシ樹脂成形材料 を用いてトランスファ成形等により封止してなる、DI P (Dual Inline Package) 、 P L C C (Plastic Leade d Chip Carrier) 、QFP (Quad Flat Package) 、S OP (Small Outline Package) , SOJ (Small Outli ne J-lead package) 、 TSOP (Thin Small Outline Package)、TOFP (Thin Quad Flat Package) 等の 一般的な樹脂封止型IC、テープキャリアにバンプで接 続した半導体チップを、本発明の封止用エポキシ樹脂成 形材料で封止したTCP(Tape Carrier Package)、配 線板やガラス上に形成した配線に、ワイヤボンディン グ、フリップチップボンディング、はんだ等で接続した 半導体チップ、トランジスタ、ダイオード、サイリスタ 等の能動素子及び/又はコンデンサ、抵抗体、コイル等 の受動素子を、本発明の封止用エポキシ樹脂成形材料で 封止したCOB (Chip On Board) モジュール、ハイブ リッドIC、マルチチップモジュール、裏面に配線板接 続用の端子を形成した有機基板の表面に素子を搭載し、 バンプまたはワイヤボンディングにより素子と有機基板 に形成された配線を接続した後、本発明の封止用エポキ シ樹脂成形材料で素子を封止したBGA (Ball Grid Ar ray)、CSP (Chip Size Package) などが挙げられ る。また、プリント回路板にも本発明の封止用エポキシ 樹脂成形材料は有効に使用できる。

【0033】本発明の封止用エポキシ樹脂成形材料を用

いて素子を封止する方法としては、低圧トランスファ成 形法が最も一般的であるが、インジェクション成形法、 圧縮成形法等を用いてもよい。

[0034]

【実施例】次に実施例により本発明を説明するが、本発明の範囲はこれらの実施例に限定されるものではない。

【0035】実施例1~10、比較例1~6 エポキシ樹脂として、エポキシ当量196、融点106 ℃のビフェニル型エポキシ樹脂(ジャパンエポキシレジン株式会社製商品名エピコートYX~4000H)、エポキシ当量186、融点75℃のビスフェノールF型エポキシ樹脂(新日鉄化学株式会社製商品名YSLV-80XY)、エポキシ当量210、融点120℃のスチルベン型エポキシ樹脂(住友化学工業株式会社製商品名ESLV-210)、エポキシ当量245、融点110℃の硫黄原子含有エポキシ樹脂(新日鐵化学株式会社製商品名FSLV-120TE)及びエポキシ当量195、軟化点65℃の0-クレゾールノボラック型エポキシ樹脂(住友化学工業株式会社製商品名ESCN-19

0)、硬化剤として軟化点70℃、水酸基当量175の フェノール・アラルキル樹脂(三井化学株式会社製商品 名ミレックスXL-225)、軟化点80℃、水酸基当 量199のビフェニル型フェノール樹脂(明和化成株式 会社製商品名MEH-7851)、軟化点80℃、水酸 基当量106のフェノールノボラック樹脂(明和化成株 式会社製商品名H-1)、硬化促進剤としてトリフェニ ルホスフィンと p-ベンゾキノンの付加物 (硬化促進剤 1)、トリス(4-メチルフェニル)ホスフィンとp-ベ ンゾキノンの付加物 (硬化促進剤2) 及びトリフェニル ホスフィン(硬化促進剤3)、カップリング剤として y -アニリノプロピルトリメトキシシラン(アニリノシラ ン)、 y ーグリシドキシプロピルトリメトキシシラン (エポキシシラン)、難燃剤としてタテホ化学製複合金 属水酸化物エコーマグ Z-10、芳香族縮合リン酸エス テル(大八化学製商品名PX-200)、三酸化アンチ モン及びエポキシ当量375、軟化点80℃、臭素含量 48重量%のビスフェノールA型ブロム化エポキシ樹脂 (住友化学工業株式会社製商品名ESB-400T)、 無機充填剤として平均粒径17.5 μm、比表面積3. 8 m²/gの球状溶融シリカ、その他の添加剤としてカ ルナバワックス(クラリアント社製)及びカーボンブラ

ック(三菱化学株式会社製商品名MA-100)をそれ

ぞれ表1に示す重量部で配合し、混練温度80℃、混練

時間10分の条件でロール混練を行い、実施例1~10

及び比較例1~6の封止用エポキシ樹脂成形材料を作製

[0036]

【表1】

した。

表 1																部)		
配合成分		実施例										比較例						
	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	1	2	3	_4_	6	6		
ビフェニル型エポキシ樹脂	108	100	100	100	100	100	_		_	_	100	100	100	100	100	85		
5原子含有球 お樹脂	-	-	_	-			100	-	_		_	- ·	–	_	<u> </u>	_		
ピスフェノールト型エポキシ樹脂	I –	_	_	_	_		_	100		_		_	-	_	_	_		
ステルペン型スポキシ樹脂	I	_	_	_	_	_	_		100		_	_		-				
ロータレゾ ールノギ ラック型エネ キシも損害	_	_	-	_	-	_	_		_	100	_		-		[_		
プロム化工ギ キシ樹脂		-	-	*	_		_		_	_	_	_	-	_	_	15		
フェノール・アラルキル被打闘	89	89	89	8.9	89	_	71	94	83	-	89	89	B9	89	89	83		
ピフェニルフェノール樹脂	I –	_	_	-	_	102	_	_	_	_	_	_	_	_	_	_		
フェノールノネーラック技術院	I –	_	_	-	_	_	-	-	-	54	-	_	_	-	_	_		
硬化促進剂1	3. 5	_	3.5	_	3. 5		_	_	-	-		3. 5	3. 5	3.5	3.5	3. 5		
硬化促進剤2		3.5	_	3. 5		.3.5	3.5	3.5	3. \$	3.5	_	_	_	_	-			
硬化促進剤3	_		-	-		_	_	_	-		3.5	1	1	-	ı	1		
複合金屬水酸化物	100	100	100	100	50	100	100	100	109	200	100	250	100	1	1	_		
総合リン酸エステル		-	1	ı	10	_	_	1	-	-	1	1	10	30	ı	ł		
アニリノシラン	L -	_	4.5	4.5		_		_		-	_		_		1	-		
エポキシシラン	4. 5	4.5	1	١	4. 5	4.5	4.5	4. 5	4.5	4.5	4. 5	4.5	4, 5	4.5	4.5	4.5		
治融シリカ	1425	1425	1425	1425	1550	1517	1291	1461	1380	386	1425	1275	1500	1751	1525	1462		
三酸化アンチモン	-	ı	1	1	1		-	1	1	1		ı	ı	_	1	-		
カルナバワックス	2. 0	2.0	2.0	2. 0	2. 0	2.0	2.0	2. D	2. 6	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2.0	2. 0		
カーボンブラック	3. 5	3.5	1.5	3. 5	3. 5	3.5	3.5	3. 5	3. 1	3.5	3. 5	3.5	3.5	3.5	3.5	3, 5		
無機充填剤量 (重量%)	88	88	88	88	88	88	81	88	88	88	88	88	88	88	88	88		

【0037】作製した実施例及び比較例の封止用エポキ シ樹脂成形材料を、次の各試験により評価した。結果を 表2に示す。なお、封止用エポキシ樹脂成形材料の成形 20 は、トランスファ成形機により、金型温度180℃、成 形圧力 6. 9 M P a、硬化時間 9 0 秒の条件で行った。 また、後硬化は180℃で5時間行った。

(1) スパイラルフロー

EMM I-1-66に準じたスパイラルフロー測定用金 型を用いて、封止用エポキシ樹脂成形材料をトランスフ ア成形機により、金型温度180℃、成形圧力6.9M Pa、硬化時間90秒の条件で成形し、流動距離(c m) を求めた。

(2) 熱時硬度

封止用エポキシ樹脂成形材料を上記条件で直径50mm ×厚さ3mmの円板に成形し、成形後直ちにショアD型 硬度計を用いて測定した。

(3) せん断離型性 (離型性の指標)

縦50mm×横35mm×厚さ0.4mmのクロムめっ きステンレス板を挿入し、この上に直径20mmの円板 を成形する金型を用いて、封止用エポキシ樹脂組成物を 上記条件で成形し、成形後直ちに該ステンレス板を引き 抜いて最大引き抜き力を記録した。これを同一のステン レス板に対して連続で20ショット繰り返し、10ショ ット目の引き抜き力を求めて評価した。

(4) 難燃性

厚さ1/16インチの試験片を成形する金型を用いて、 封止用エポキシ樹脂成形材料を上記条件で成形して18 0℃で5時間後硬化を行い、UL-94試験法に従って 難燃性を評価した。

(5) ゲートブレイク性(離型性の指標)

 $8 \text{ mm} \times 10 \text{ mm} \times 0$. 4 mmのシリコーンチップを搭 載した外形寸法20mm×14mm×2mmの80ピン フラットパッケージを、封止用エポキシ樹脂成形材料を 50

用いて上記条件で成形し、成形後のゲート部分を観察 し、ゲート数(20)に対するゲートブレイク数(成形 品が詰まって残った数)で評価した。

(6) 耐リフロー性

8 mm×10 mm×0.4 mmのシリコーンチップを搭 載した外形寸法20mm×14mm×2mmの80ピン フラットパッケージを、封止用エポキシ樹脂成形材料を 用いて上記条件で成形、後硬化して作製し、85℃、8 5%RHの条件で加湿して所定時間毎に240℃、10 秒の条件でリフロー処理を行い、クラックの有無を観察 し、試験パッケージ数(5)に対するクラック発生パッ ケージ数で評価した。

(7) 耐湿性

線幅 10μ m、厚さ 1μ mのアルミ配線を施した6mm ×6mm×0. 4mmのテスト用シリコーンチップを搭 載した外形寸法19mm×14mm×2.7mmの80 ピンフラットパッケージを、封止用エポキシ樹脂成形材 料を用いて上記条件で成形、後硬化して作製し、前処理 を行った後、加湿して所定時間毎にアルミ配線腐食によ る断線不良を調べ、試験パッケージ数(10)に対する 不良パッケージ数で評価した。なお、前処理は85℃、 85%RH、72時間の条件でフラットパッケージを加 湿後、215℃、90秒間のベーパーフェーズリフロー 処理を行った。その後の加湿はO.2MPa、121℃ の条件で行った。

(8) 高温放置特性

上記(8)と同様に作製した試験用パッケージを200 ℃の高温槽に保管し、所定時間毎に取り出して導通試験 を行い、試験パッケージ数(10)に対する導通不良パ ッケージ数で、高温放置特性を評価した。

[0038]

【表2】

奎	2
-×	_

特性			実施例										比較例					
		11	Ž	3	4	5	-	7	8	9	10	1	2	3	4	5	6	
スパイラルフロー((cm)	95	92	100	97	312	104	90	101	81	88	73	80	102	128	105	103	
熱時硬度(Shore D)		79	82	80	63	76	75	78	77	83	83	62	75	73	65	ВО	7.8	
せん断撃型力 (KPa)		180	75	92	45	68	105	88	93	65	40	280	370	220	175	70	64	
UL-94試験		V-0	¥-0	Y-0	V-0	V-0	V-0	V-0	V-B	V-0	V-0	¥-0	V-0	V-0	y-0	規格分	· ·	
ゲートブレイク性		1/20	0/20	0/20	0/20	0/20	0/20	0/20	0/20	0/20	0/20	7/20	15/20	5/20	2/20	0/20	0/20	
耐リフロー性	72h	0/5	0/5	0/5	0/5	0/5	0/5	0/5	0/5	0/5	2/5	0/5	0/5	0/5	0/5	0/5	0/5	
	96h	0/5	0/5	0/5	0/5	0/5	0/5	0/5	0/5	0/5	5/5	0/5	1/5	0/5	0/5	0/5	0/5	
	168h	0/5	0/5	1/5	2/5	0/5	0/5	0/5	0/5	2/5	5/5	2/5	3/5	0/5	0/5	8/5	0/5	
	336h	1/5	5/5	8/5	5/5	1/5	1/5	0/5	1/6	5/6	5/5	5/5	5/5	0/5	0/5	2/5	3/5	
耐湿性	100h	0/10	0/16	0/10	0/10	0/10	9/10	0/10	0/10	0/10	0/10			9/10	0/10	0/10		
	20 0 h	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10		
	500h	0/10	0/10	0/10	0/18	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10		2/10		0/10	
	1009h	0/10	0/10	0/10	0/10	0/1D	0/16	0/10	0/10	0/10	0/10	2/10	0/10					
高温放置特性	400h	0/10	0/10	0/10	0/10	0/1D	0/18	0/10	0/10	01\0	0/10	0/10	0/10		0/10		0/10	
	500h	0/10	0/10	0/16	8/10	0/1D	0/10	0/10	0/10	0/10		0/10				0/10	· · · · I	
	BDOh	0/10		6/10		0/10		0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	5/10	
	1000h	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	0/10	3/10	0/10	8/10	2/10	0/10	10/10	

【0039】本発明における(C)複合金属水酸化物を 含まない比較例5は難燃性が低く、UL-94 V-0を達成し ていない。またリン酸エステルのみを用いた比較例4は 耐湿性が劣っており、ブロム化エポキシ樹脂及びアンチ モン化合物を用いた比較例6は高温放置特性が劣ってい 20 【0040】 る。(C)複合金属水酸化物を含んではいるが、せん断 離型力が10ショット以内に200KPa以下となるこ とを満たしていない比較例1~3はゲートブレイク数が 多く、離型性が悪い。これに対し、本発明の(A)~ (C) 成分を全て含み、せん断離型力が10ショット以 内に200KPa以下となる実施例1~10はノンハロ

ゲン、ノンアンチモンにてUL-94 V-0を達成し良好な難 燃性を示し、またゲートブレイク数も少なく、パッケー ジの金型離れ性も良好で、さらには、耐リフロー性、耐 湿性、高温放置特性といった信頼性も良好である。

【発明の効果】本発明になる封止用エポキシ樹脂成形材 料は実施例で示したようにノンハロゲンかつノンアンチ モンで難燃化を達成でき、これを用いてIC、LSI等 の電子部品を封止すれば成形性が良好であり、耐リフロ 一性、耐湿性及び高温放置特性等の信頼性が良好で、そ の工業的価値は大である。

フロントページの続き

(72)発明者 髙橋 佳弘

茨城県つくば市和台48 日立化成工業株式

会社総合研究所内

(72)発明者 片寄 光雄

茨城県つくば市和台48 日立化成工業株式

会社総合研究所内

Fターム(参考) 4J036 AA02 AB01 AC01 AC05 AD08

AD10 AD15 AD20 AD21 AF01

AF05 AF06 AF15 AF27 AG04

AGO6 AGO7 AHO4 AJO5 AJO8

AJ17 AJ19 DA01 DA02 DA04

DC03 DC11 DC12 DC40 DC41

DC46 DD07 DD09 FA03 FA12

FA13 FB07 JA07

4M109 AA01 CA21 EB07